

Titre

[E3][td1] Serie N°3 Avec Cor.

Type Exercices

Ecole FST Tanger

Classe MIPCII

Matière Chimie minérale

Professeur _____

Année univ ____/__

Travaux dirigés - Module C121 Chimie Organique Série 3 LES GROUPES FONCTIONNELS (2)

I. Ecrire les formules semi-développées des composés suivants :

- a). Acide méta chloro benzoïque
- b). Trichloroéthylène
- c). Hexanoate d'éthyle
- d). Acide 2-amino 3-phényl propanoïque
- e). Hex 1-yne 3-one
- f). 4-éthyl 3-méthyl 5-(N,N diméthylamino) hexan 2-one
- g). N-isobutyl propanamide
- h). Acide 2-oxo cyclopentane carboxylique
- i). 2-méthoxy 3-méthyl hept 2-ène

II. Parmi les composés suivants :

- Quels sont les isornères de position ?

- Quels sont les isomères de fonction ?

III. Donner le nom systématique selon l'IUPAC des composés :

f)
$$HO-CH_2-C-C-C=C-C$$
Br O
 C_2H_5

h)CH
$$\equiv$$
C-CH₂-CH-CH-CH₂-OH
OH NH₂

m)
$$CH_2$$
= CH - O - CH_2 - CH = CH_2

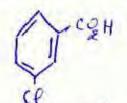


TD nº 3

Chimie Organique

> Exercice 1 :

a) Acide meta chioso benzoique



e) Hex 2 you 3-one

H3C-CH2-CH2-C-CECH

9) N-isebutyl propanamide
H3C-CH2-CH2-CH-CH3

i) 2-methorxy 3-methyl hept 2-ene

CH3-CH2-CH2-CH2-C = - CH3

b) Tri choose thylene Cl- Hc = ccl2

el) Acide 2-amino 3- Phienry propanoique

S-CH-CH-COH

4) 4- éthyf 3-méthyl 5-(N, N) deméthy homina

Hac-CH-CH-CH-C-CH3

h) Acide 2-one cyclopentane conservique

> Exercice 2 8

-I somé res de position: différent par la position d'un groupe ou d'une double (triple)

- I somé ves de fonction : différent par la nature de la fonction . - I soméves de chaîne on de squelette : différent por la chaîne (lineure - namifiée ou aliphatique - cyclique).

- @- @ : I soméres de position (position de OH sur la chaîne).

- 5-6- I soméres de fontion. cetore aldeligate alcool

ETU:UP

Exercice 3: NH-SHS 9/N=C+ €H-EH= CH-E 5-(N-mé thyfamino) 2-cyclopenty 6-axo 0-(N-éthylamino) phénol m-éthoxy-serzénamine Acide 4-formy 3-hadroxy 2-me thony f HO-CH-C-C-C=C-GOO Br 0 N-SHs 5,5 - dibromo 6 - hydroxy 4-0x0 2-éthoras 4-vinyl gick-pent-2 en N, N-diéthyl hex - Ly namice h) CH = C-CH2-CH-CH-CH-CH-OH 2-amino hex 5-yne-1,3 dist 3-(N, N diméty/amine 5-oxo cyclotex - 2 ène carbonitrife) A) HS 42 9/2 I) NEC-CH-CH-CH-CH-CH-CH-OCHS 3 - chloro 2.5 - diméthyl cyclohex - 5 énone 2-(N, méthy/ amino) 5- Cijano 5 - yclopentyl pent - 3 énoate d'éthyle 1) ch = CH=CH-CH-CH-CH3 2-cyano 3- phiryl propanoate d'éthyle tex 4-en 2-of m) CH = CH -0- (H-CH= CH n) (H, - C=C-CH-COC 2-méthyl pent-3 ynoate d'isopropyle esyde d'allyte et de virugle (3 - oxa hexa - 1,5 diene) O) CH3-C-S-CH3 2-chloro 2, 4, 4 - tu nie Hyl pentan 3-one P) CH = CH - CH - C - CH3 2-ami no cyclohexaone 3-methyl pent-4 eine CH